This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problems Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)

INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

PARIS

(11) N° de publication :

(à n'utiliser que pour les commandes de reproduction)

(21) N° d'enregistrement national :

97 00337

2 758 328

(51) Int Cl⁶: C 07 D 401/12, C 07 D 295/18, A 61 K 31/495, 31/445 // (C 07 D 401/12, 295:18, 211:34) (C 07 D 401/12, 295:18, 207:09) (C 07 D 401/12, 211:64, 211:34)

(12)

DEMANDE DE BREVET D'INVENTION

A1

- (22) Date de dépôt : 15.01.97.
- (30) Priorité :

- (71) Demandeur(s) : *PIERRE FABRE MEDICAMENT* —
- (43) Date de la mise à disposition du public de la demande: 17.07.98 Bulletin 98/29.
- Liste des documents cités dans le rapport de recherche préliminaire : Se reporter à la fin du présent fascicule.
- Références à d'autres documents nationaux apparentés:
- (72) Inventeur(s): LAMOTHE MARIE et HALAZY SERGE.
- (73**) Titulaire(s) :** .
- **(**74**) Mandataire :** REGIMBEAU.

(54) NOUVELLES AMINES AROMATIQUES DERIVEES D'AMINES CYCLIQUES UTILES COMME MEDICAMENTS.

(57) Selon l'invention répondant à la formule (I):

$$R_3 - X_1 - (CH_2)_n - Z_2 - R_2$$

(I)

dans laquelle notamment,

R, représente un reste aminé choisi parmi un des substituants (i) à (v):

dans lesquels R, et R, identiques ou différents, représentent H ou un reste alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 6 atomes de carbone, Q représente O, NH ou CH, et m représente un nombre entier compris entre 2 et 4,

R₂ H, Cl, OH, OMe ou CH₃, X-Y représente N-CH₂, N-CH₂CH₂, CR₃-CH₃, C=CH, Z, représente CH₂ ou CO,

représente O ou NH et n représente zéro ou un nombre entier compris entre 1 et 6, COR', ou CHOHR', dans lesquels R', représente un reste aryle ou alkylaryle,

Les composés, selon l'invention, sont notamment utiles comme médicaments antidepresseurs.§.



Nouvelles amines aromatiques dérivées d'amines cycliques utiles comme médicaments

La présente invention se rapporte à de nouvelles amines aromatiques dérivées d'amines cycliques, ainsi qu'à leur procédé de préparation, les compositions pharmaceutiques les contenant et leur utilisation comme médicaments.

La sérotonine ou 5-hydroxytryptamine (5-HT) est un neurotransmetteur et un neuromodulateur du système nerveux central impliqué dans de nombreux processus physiologiques et pathologiques. La sérotonine joue un rôle important tant au niveau du système nerveux qu'au niveau des systèmes cardiovasculaires et gastrointestinaux. Au niveau central, la sérotonine contrôle des fonctions aussi variées que le sommeil, la locomotion, la prise de nourriture, l'apprentissage et la mémoire, les modulations endocriniennes, le comportement sexuel, la thermorégulation. Dans la moelle, la sérotonine joue un rôle important dans les systèmes de contrôle des afférentes nociceptives périphériques (cf. A. Moulignier, Rev. Neurol. (Paris), 150, 3-15,1994).

La sérotonine peut jouer un rôle important dans divers types de conditions pathologiques tels que certains désordres psychiatriques (anxiété, dépression, agressivité, attaques de panique, désordres compulsifs obsessionnels, schizophrénie, tendance au suicide), certains désordres neurodégénératifs (démence de type Alzheimer, Parkinsonisme, chorée de Huntington), l'anorexie, la boulimie, les troubles liés à l'alcoolisme, les accidents vasculaires cérébraux, la douleur, la migraine ou encore les céphalées diverses (R. Glennon, Neurosci. Biobehavioral Reviews, 14, 35, 1990).

De nombreuses études pharmacologiques récentes ont mis en évidence la diversité 30 des récepteurs de la sérotonine ainsi que leur implication respective dans ses divers modes d'action (cf. E. Zifa, G. Fillion, Pharm Reviews, 44, 401, 1992; S. Langer, N. Brunello, G. Racagni, J. Mendlecvicz, "Serotonin receptor subtypes: pharmacological significance and clinical implications", Karger Ed. (1992); B.E. Leonard, Int. Clin. Psycho-pharmacology, 7, 13-21 (1992); R.W. Fuller, J. Clin. 35 Psychiatry, 53, 36-45 ; D.G. (1992)Grahame-Smith, Psychopharmacology, 6, suppl.4, 6-13, (1992). Ces récepteurs sont subdivisés principalement en 4 grandes classes (5HT₁, 5HT₂, 5HT₃ et 5HT₄) qui comportent clles-mêmes des sous-classes telles que pour les récepteurs 5HT1 qui sont divisés

principalement en 5HT_{1A}, 5HT_{1B}, 5HT_{1D} (cf. G.R. Martin, P.A. Humphrey, Neuropharmacol., <u>33</u>, 261, 1994; P.R. Saxena, Exp. Opin. Invest. Drugs, <u>3</u>(5), 513, 1994). Les récepteurs 5HT_{1D} renferment eux-mêmes plusieurs sous-types de récepteurs; c'est ainsi que les récepteurs 5HT_{1Dα} et 5HT_{1Dβ} ont été clonés puis identifiés chez l'homme (cf. par exemple E. Hamel et coll., Mol. Pharmacol., <u>44</u>, 242, 1993; G.W. Rebeck et coll., Proc. Natl. Acad. Sci. USA, <u>91</u>, 3666,1994). Par ailleurs, il a été démontré récemment que les auto-récepteurs 5HT_{1B} chez les rongeurs et 5HT_{1D} chez les autres espèces étaient capables de contrôler la libération de sérotonine dans les terminaisons nerveuses (cf. M. Briley, C. Moret, Cl. Neuropharm. 16, 387, 1993; B.E. Léonard, Int. Clin. Psychopharmacol., 9,7, 1994) ainsi que la libération d'autres neurotransmetteurs tels que la norépinéphrine, la dopamine ou l'acétylcholine (M. Harrigton, J. Clin. Psychiatry, 53, 10, 1992).

Les composés ayant une activité agoniste ou agoniste partielle sélective au niveau des récepteurs 5HT_{1B/1D} tels que les composés nouveaux décrits dans la présente invention peuvent exercer un effort bénéfique sur des sujets souffrant de troubles centraux ou périphériques liés à ces récepteurs. En particulier, de tels composés trouvent leur utilité dans le traitement de la douleur, des céphalées diverses et de la migraine.

Les composés ayant une activité antagoniste sélective au niveau des récepteurs 5HT_{1D/1B} centraux tels que les composés nouveaux décrits dans la présente invention peuvent donc exercer un effet bénéfique sur des sujets souffrant de troubles du système nerveux central. En particulier, de tels composés trouvent leur utilité dans le traitement des troubles de la locomotion, de la dépression, de l'anxiété, des attaques de panique, l'agoraphobie, les désordres compulsifs obsessionnels, les désordres de la mémoire incluant la démence, l'amnésie, et les troubles de l'appétit, les dysfonctionnements sexuels, la maladie d'Alzheimer, la maladie de Parkinson. Les antagonistes 5HT_{1D/1B} trouvent également leur utilité dans le traitement des désordres endocriniens tels que l'hyperprolactinémie, le traitement des vasospasmes, de l'hypertension et des désordres gastro-intestinaux dans lesquels interviennent des changements au niveau de la motilité et de la sécrétion.

Les composés selon la présente invention sont des agonistes partiels ou des antagonistes sélectifs des récepteurs 5HT_{1D} et 5-HT_{1B} humains et de ce fait trouvent leur utilité, seuls ou en association avec d'autres molécules, comme médicaments et plus particulièrement comme moyens thérapeutiques pour le traitement tant curatif que préventif de désordres liés à la sérotonine.

L'état antérieur de la technique dans ce domaine est illustré notamment par les brevets EP-0533266, EP-0533267 et EP-0533268, GB-2273930, WO-9415920, GB-2276160, GB-2276161, GB-2276162, GB-2276163, GB-2276164, GB-2276165, WO-9504729, WO-9506044, WO-9506637, WO-9511243 et F 9408981 qui décrivent des dérivés aromatiques comme antagonistes 5HT_{1D} et les publications récentes qui décrivent le GR127,935 comme un antagoniste 5HT_{1D} (cf. M. Skingle et coll., J. of Psychopharm. 8(1), 14, 1994; S. Starkey, M. Skingle, Neuropharmacol., 33, 393, 1994).

Les dérivés de la présente invention se distinguent de l'art antérieur non seulement 10 par leur structure chimique qui les différencie sans ambiguïté des dérivés précédemment décrits mais également par leur profil biologique original, en particulier en ce qui concerne leur sélectivité pour les sous-types de récepteurs de la sérotonine et en ce qui concerne leur activité intrinsèque en particulier au niveau des récepteurs connus sous le nom de 5-HT $_{1D\beta}$ ou 5-HT $_{1B}$ humains. 15

La présente invention concerne des dérivés de formule générale (1)

$$R_3 - X$$

$$N - Z_1 - (CH_2)_n - Z_2$$

$$R_3$$
(I)

20

25

5

Dans laquelle,

R₁ représente un reste aminé choisi parmi un des substituants (i) à (v) :

(v)

dans lesquels R₄ et R₅ identiques ou différents, représentent H ou un reste alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 6 atomes de carbone, Q représente O, NH ou CH₂ et m représente un nombre entier compris entre 2 et 4

R₂ représente H, Cl, OH, OMe ou CH₃, étant entendu que R₁ est lié au résidu phényl en position ortho ou méta par rapport au substituant lié via Z₂, alors que R₂ peut figurer en toute autre position sur le cycle aromatique auquel il est attaché, X-Y représente N-CH₂, N-CH₂CH₂, CR₆-CH₂, C=CH, Z₁ représente CH₂ ou CO,

 Z_2 représente O ou NH et n représente zéro ou un nombre entier compris entre 1 et 6; étant entendu que lorsque Z_1 représente CH_2 alors n est différent de zéro

R3 représente un reste aryle ou alkylaryle (benzyle, phénéthyle, phénylpropyle) dans lesquels le noyau aromatique est choisi parmi un phényle, un naphtyle, un pyridyle, un tétrahydronaphtyle pouvant éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes choisis parmi un alkyl linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, un halogène (Cl, F, Br ou I), OH, OR7, SR7, CF3, CH2CF3, NO2, CN, COR7, COOR7, NHR7, NHCOR7, NHCOOR7, NHSO2R7, SO2R7 dans lesquels R7 représente une chaine alkyle linéaire ou ramifiée comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, et, dans le cas particulier où X-Y représente CR6-CH2, R3 peut également représenter OR'3, SR'3, NHR'3, COR'3, CHOHR'3, alors que dans le cas particulier où X-Y représente C=CH, R₃ peut également représenter COR'₃ ou CHOHR'₃, dans lesquels R'3 représente un reste aryle ou alkylaryle (benzyle, phénéthyle, phénylpropyle) dans lesquels le noyau aromatique est choisi parmi un phényle, un naphtyle, un pyridyle, un tétrahydronaphtyle pouvant éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes choisis parmi un alkyl linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, un halogène (Cl, F, Br ou I), OH, OR7, SR7, CF3, CH₂CF₃, NO₂, CN, COR₇, COOR₇, NHR₇, NHCOR₇, NHCOOR₇, NHSO₂R₇,

15

20

25

SO₂R₇ dans lesquels R₇ représente un hydrogène ou une chaine alkyle linéaire ou ramifiée comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, R₆ représente H ou un résidu choisi parmi un halogène (Cl, F, Br), OH, CN, NO₂, R'₆, OR'₆, NHR'₆, COR'₆, CHOHR'₆, COR'₆, NHCOR'₆, NHCOR'₆, NHSO₂R'₆, OCONHR'₆ dans lesquels R'₆ représente une chaine alkyle linéaire ou ramifiée comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, un reste aryle ou alkylaryle dans lesquels le noyau aromatique est choisi parmi un phényle, un naphtyle ou pyridyle pouvant éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes choisis parmi un alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, un halogène (Cl, F, Br ou I), OH, OR₈, SR₈, CF₃, CH₂CF₃,

5 atomes de carbone, un halogène (Cl, F, Br ou I), OH, OR₈, SR₈, CF₃, CH₂CF₃, NO₂, CN, COR₈, COOR₈, NHR₈, NHCOR₈, NHCOOR₈, NHSO₂R₈, SO₂R₈ dans lesquels R₈ représente une chaine alkyle linéaire ou ramifiée comprenant de 1 à 5 atomes de carbone,

étant entendu que lorsque R₃ représente OR'₃, SR'₃ ou NHR'₃, alors R₆ représente obligatoirement un substituant carboné et différent de CN.

leurs sels hydrates, solvates et bioprécurseurs physiologiquement acceptables pour 5 l'usage thérapeutique.

Les isomères géométriques et optiques des composés de formule générale (1) font également partie de la présente invention ainsi que leur mélange sous forme racémique.

Parmi les sels physiologiquement acceptables des composés de formule générale (I) sont inclus les sels obtenus par addition d'acides organiques ou inorganiques tels que les chlorohydrates, bromhydrates, sulfates, phosphates, benzoates, acétates, naphtoates, p-toluènesulfonates, méthanesulfonates, sulphamates, ascorbates,

tartrates, citrates, oxalates, maléates, salicylates, fumarates, succinates, lactates,

glutarates, glutaconates.

10

15

20

25

L'expression "bioprécurseurs" telle qu'elle est utilisée dans la présente invention s'applique à des composés dont la structure diffère de celle des composés de formule (I) mais qui, administrés à un animal ou à un être humain sont convertis dans l'organisme en un composé de formule (I).

Une classe particulièrement appréciée de composés de formule (I) correspond aux composés de formule (Ia)

(la

dans laquelle R₁, R₂, R₃, X et Y sont définis comme dans la formule générale (1).

Une autre classe particulièrement appréciée de composés de formule (I) correspond 30 aux composés de formule (Ib)

$$R_{3} \xrightarrow{X_{Y}} N^{-Z_{1}} (CH_{2})_{n}^{-Z_{2}}$$
(1b)

dans laquelle R₁, R₃, X, Y, Z₁, Z₂ et n sont définis comme dans la formule (1).

D'une manière générale, les composés de formule générale (I) sont préparés par condensation d'une amine cyclique de formule générale (II)

dans laquelle R₃, X et Y sont définis dans la formule générale (I), avec un électrophile de formule générale (III)

$$L^{Z_1}(CH_2)_n^{Z_2}$$
 R_2
(III)

dans laquelle R₁, R₂, Z₁, Z₂ et n sont définis comme dans la formule (I) et L représente un groupe partant. Le choix de la nature de L ainsi que le choix des conditions expérimentales pour réaliser la condensation des amines cycliques de formule (II) avec un intermédiaire de formule (III) pour préparer les dérivés de formule (I) de la présente invention seront fixés essentiellement par la nature Z₁. C'est ainsi que, dans le cas où Z₁ représente CH₂, la condensation de (I) avec (III) représente une réaction de substitution nucléophile qui sera préférentiellement réalisée avec un intermédiaire de formule (III) dans laquelle Z₁ représente un halogène (chlore, brome ou iode), un O-mésyl, un O-tosyl ou un O-trifluorométhanesulfonyl, dans un solvant anhydre polaire tel que par exemple le THF, la diéthylcétone, la DMF, le DMSO, à une température comprise entre O° et 80°C, en présence d'une base organique ou inorganique telle que par exemple K₂CO₃, Cs₂CO₃, NaH, ^tBuOK, une amine tertiaire (Et₃N, DiPEA, DBU ou 4-DMAP) en présence éventuelle d'un sel tel que NaI, Bu4NI, AgBF₄ ou AgClO₄.

Lorsque Z₁ représente CO, la condensation d'une amine cyclique de formule (II) sera réalisée avec un dérivé d'acide carboxylique de formule (III) dans laquelle L représente OH, Cl ou encore le groupe "LCO" représente une forme activée d'un acide carboxylique propice à la formation d'une amide par condensation avec une amine. Cette condensation sera réalisée par les méthodes et techniques bien connues de l'homme de l'art pour préparer une amide à partir d'une amine et d'un dérivé d'acide carboxylique. Le choix des méthodes parmi les très nombreuses

préalablement décrites sera orienté par la nature des réactifs (II) et (III) en présence. C'est ainsi, que, à titre d'exemple, cette réaction peut être réalisée par condensation d'une amine de formule (II) avec un dérivé d'acide carboxylique de formule (III) dans laquelle L représente un chlore, en présence d'une base organique ou inorganique telle que la pyridine, la DIPEA, la 4-DMAP, le DBU, K2CO3, Cs2CO3 dans un solvant anhydre aprotique polaire tel que le THF, la DME, le dichlorométhane à une température comprise entre - 20°C et 40°C. Une autre méthode particulièrement appréciée de préparation des composés de formule (I) dans laquelle Z1 représente CO consiste à condenser une amine de formule (II) avec un acide carboxylique de formule (III) dans laquelle L représente OH en mettant en oeuvre des réactifs bien connus pour ce type de condensation tels que par exemple DCC, EDCI, PyBOP, HOBT, dans un solvant anhydre polaire tel que le THF, le dichlorométhane, la DME, le dichloroéthane, en présence d'une base en quantités stoechiométriques telle que par exemple la triéthylamine éventuellement en présence d'une base en quantités catalytiques telle que par exemple la 4-DMAP.

Dans le cas particulier des composés de formule (I) dans laquelle Z₁ représente CO et n représente zéro une méthode de préparation particulièrement appréciée consiste à condenser une amine de formule générale (II) définie comme précédemment et un dérivé d'amine aromatique de formule générale (IV)

$$H^{Z_2}$$
 R_1
 R_2
 (IV)

dans laquelle R₁, R₂ et Z₂ sont définis comme dans la formule générale (l) avec un électrophile de formule générale (V)

$$x \stackrel{\circ}{\downarrow} x_{2}$$

dans laquelle X₁ et X₂, identiques ou différentes, représentent chacun un groupe partant tel qu'un halogène (en particulier le chlore), un groupe O-alkyle (en particulier le groupe OCCl₃), un groupe O-aryle (en particulier les groupes O-pyridyle ou O-phényle substitué par exemple par un reste nitro), un groupe succinimide, phtalimide ou imidazolyle.

Les méthodes et techniques choisies pour la mise en oeuvre de la préparation des composés de formule (I) dans laquelle Z₁ représente CO et n = zéro par condensation des amines cycliques de formule générale (II) et des dérivés aromatiques de formule générale (IV) avec un électrophile de formule générale (V) telles que le choix de l'ordre de la mise en contact des réactifs, les temps de réaction, l'isolation ct/ou la purification des intermédiaires, la température des réactions à différentes étapes de la condensation, la nature du ou des solvants, la présence de co-réactifs (tels qu'une base organique comme par exemple une amine tertiaire telle que la triéthylamine) ou de catalyseurs et le choix du réactif (V) (nature de X₁ et X₂) seront déterminés essentiellement par la nature de (IV) et plus particulièrement par la définition de Y.

C'est ainsi que, une méthode particulièrement appréciée pour la préparation de dérivés de formule (I) dans laquelle Z₁ représente CO et n = zéro consiste à faire réagir une amine aromatique de formule (IV) dans laquelle R₁, R₂ et Z₂ sont définis comme précédemment avec du triphosgène, en présence d'une base telle que la triéthylamine dans un solvant anhydre aprotique tel que le dichlorométhane, et ajouter ensuite un composé de formule (II) dans laquelle R₃, X et Y sont définis comme dans la formule (I). Dans le cas de la préparation de composés de formule (I) dans laquelle Z₁ représente CO, n = zéro et Z₂ représente O, une méthode plus particulièrement appréciée consiste à condenser tout d'abord une amine cyclique de formule (II) avec du triphosgène en présence de triéthylamine dans un solvant tel que le dichlorométhane et d'isoler l'intermédiaire ainsi formé de formule générale (VI).

$$R_{3}$$
 X_{Y} VI

avant de le condenser avec un nucléophile de formule générale (IV) dans laquelle Y représente un oxygène, en présence d'une base organique ou inorganique telle que NaH, KH, tBuOK, dans un solvant aprotique polaire tel que le THF ou le DMF.

Les intermédiaires de formule générale (III) sont préparés par alkylation d'une amine aromatique de formule (IV) avec un électrophile dont la nature dépendra de la définition de Z_1 . C'est ainsi que les intermédiaires de formule (III) dans laquelle Z_1 représente CH_2 seront préparés par condensation d'un dérivé de formule (IV) dans laquelle R_1 et R_2 sont définis comme précédemment et Z_2 représente O ou NHBOC, avec un électrophile de formule (VI)

$$P - (CH_2)_{n+1} L$$
(VI)

dans laquelle n est défini comme précédemment, L représente un groupe partant tel qu'un halogène (chlore, brome ou iode), un mésylate, un triflate ou un tosylate et P représente une forme protégée d'un groupe partant dans un solvant aprotique polaire, en présence d'une base organique ou inorganique, à une température comprise entre - 10 et 80°C, suivi de la tranformation de P en groupe partant (défini comme L dans la formule (III)), qui sera réalisée par diffférentes techniques et méthodes dépendant de la nature de P et de L.

10

15

20

25

5

C'est ainsi que, lorsque P représente O-benzyle, la condensation de l'amine aromatique (IV) avec l'électrophile sera suivie d'une réaction de coupure du groupe benzyle (par exemple par hydrogénation en présence de palladium sur charbon) et d'une réaction de transformation de l'alcool ainsi formé en groupe partant Z. Si ce groupe partant est un halogène, cette transformation sera réalisée en utilisant des réactifs et méthodes bien connues pour transformer un alcool en halogène telles que par exemple l'utilisation de SOCl₂, POCl₃, PCl₅, PBr₃, SOBr₂, Ph₃PBr₂, Ph₃PI₂, PI3, P2I4. Si le groupe partant souhaité est un mésylate, un tosylate ou un triflate, celui-ci sera obtenu par réaction de l'alcool intermédiaire avec respectivement le chlorure de mésyle, le chlorure de tosyle ou l'anhydride triflique en présence d'une base telle qu'une amine tertiaire, la pyridine ou la 4-DMAP. Si nécessaire, les électrophiles mis en oeuvre pour la préparation des intermédiaires de formule (III) par réaction avec un dérivé de formule (IV) comportant un substituant P peuvent également comprendre des dérivés dans lesquels P représente toute autre forme protégée d'un alcool bien connue de l'homme de l'art et qui sera transformée en alcool libre après la condensation, suivi de la transformation de cet alcool en groupe partant par les méthodes décrites précédemment.

30

35

Il est bien entendu que la méthode décrite ci-dessus pour préparer des intermédiaires de formule (III) dans laquelle Z_2 représente NH mettant en ocuvre un précurseur de formule (IV) dans laquelle Z_2 représente NHBOC sera suivie de l'hydrolyse en milieu acide du groupe tert-butoxycarbonyl en utilisant par exemple l'acide chlorhydrique ou l'acide trifluoroacétique dans l'éther éthylique, le méthanol ou le dichlorométhane. De même, il faut également considérer comme faisant partie de la présente invention le procédé de synthèse de dérivés de formule (I) dans laquelle Z_2 représente NH qui consiste à condenser un intermédiaire de formule (III) dans laquelle Z_2 représente NHBOC (obtenu tel que décrit ci-dessus) avec une amine

cyclique de formule (II), par les méthodes et techniques décrites précédemment, suivi de la coupure du groupe tbutoxycarbonyl en milieu acide.

Les intermédiaires de formule (III) dans laquelle Z₁ représente CO sont préparés par condensation d'un dérivé de formule (IV) dans laquelle R₁ et R₂ sont définis comme précédemment et Z₂ représente O ou NHBOC, avec un électrophile de formule (VII)

dans laquelle n est défini comme précédemment, R' représente un alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 5 atomes de carbone ou un benzyle et L représente un groupe partant tel qu'un halogène (Cl, Br ou I), un mésylate, un tosylate ou un triflate par les méthodes décrites pour la condensation de (IV) ou (VI), suivi de la transformation de la fonction ester (R'OCO) en acide carboxylique (LCO) par les méthodes et techniques bien connues de l'homme de l'art pour réaliser ce type de transformation.

Les amines aromatiques de formule générale (IV) sont préparées par différentes méthodes et techniques dont le choix dépendra essentiellement de la nature de R₁. C'est ainsi que, dans le cas particulier où R₁ représente une pipéridine, les intermédiaires de formule (IV) sont accessibles par une suite de réactions illustrée dans le schéma suivant.

20

25

P
$$Z_2$$

R₂

1) tBuLi,ZnBr₂

2) TfO $N-R_4$

(VIII)

3) H₂/Pd/C

4) déprotection

Dans cette suite de réaction P représente un groupe protecteur et R₂ est défini comme précédemment. Une méthode plus particulièrement appréciée de préparations des composés (IVi) à partir des (VIII) selon le schéma ci-dessus consiste à utiliser un groupe protecteur P qui sera coupé simultanément avec l'étape de réduction par l'hydrogène sur palladium. C'est ainsi que l'on utilisera des

précurseurs (VIII) dans lesquels P représente un reste benzyl ou encore le groupe "P-Z2" représente N(benzyl)2.

Les amines aromatiques de formule (IV) dans laquelle R_I représente un reste (ii) sont préparés par une suite de réaction faisant appel à l'intermédiaire (VIII) et à la proline comme produit de départ, ainsi qu'il est illustré dans le schéma suivant.

Br

$$P = Z_2$$
 $P = Z_2$
 $P = Z$

Dans ce schéma, P représente un groupe protecteur tel qu'un benzyle ou encore le groupe PZ₂ peut représenter N(benzyle)₂ et dans ces cas l'étape finale de déprotection mettra en ocuvre une réduction telle que par exemple une hydrogénation sur palladium. L'utilisation de la proline comme produit de départ pour introduire le motif pyrrolidine permet de préparer sélectivement l'un ou l'autre des énantiomères des intermédiaires (IVii) dont le centre asymétrique sera issu de la proline (D ou L) choisie comme produit de départ.

5

Les intermédiaires de formule (IV) dans laquelle R₁ représente un reste amine 10 propargylique (iv) sont préparés par formation d'une liaison aromatique-alcyne selon le schéma suivant

Les intermédiaires de formule (IViv) tels que décrits précédemment permettent l'accès aux dérivés éthyléniques (IVv) et aux dérivés de type (IViii) dans lesquels Q représente CH₂ et m représente 2 selon le schéma suivant :

Enfin, les intermédiaires de formule (IViii) dans lesquels Q représente NH ou O sont préparés par condensation d'un phénol ou d'une aniline de formule générale (IX)

$$Z_3$$
 R_2
 (IX)

dans laquelle Q représente O ou NH, R₂ est défini comme précédemment et Z₃ représente NO₂ ou Br, avec un électrophile de formule (X)

$$L - (CH2)m - NR4R5$$
(X)

dans laquelle m, R₄, R₅ et L sont définis comme précédemment, en présence d'une base organique ou inorganique comme Cs₂CO₃ ou NaH, dans un solvant aprotique polaire tel que le THF, le DMF ou le DMSO à une température comprise entre 0°C et 80°C suivie de la transformation du reste Z₃ en Z₂H. C'est ainsi que les intermédiaires de formule (IViii) dans laquelle Z₂ représente O sont préparés par condensation des précurseurs de formule (IX) dans laquelle Z₃ représente Br avec un électrophile de formule (X) suivie de la réaction du produit ainsi formé avec du butyl-lithium dans du THF à - 70°C, addition de B(OiPr)₃ et oxydation du boronate ainsi formé avec de l'eau oxygénée ou la N-méthyl morpholine N-oxyde.

Les intermédiaires de formule (IViii) dans laquelle Z₂ représente NH sont préparés par condensation des précurseurs de formule (IX) dans laquelle Z₃ représente NO₂ avec un électrophile de formule (X), suivi de la réduction du produit ainsi formé par les méthodes et techniques bien connues de l'homme de l'art pour réduire un nitroaromatique en aniline telles que par exemple l'utilisation de Nickel de Raney ou de SnCl₂.

Dans le cas particulier des intermédiaires de formule (IViii) dans laquelle Q représente NH, une méthode de synthèse alternative mais particulièrement appréciée consiste à condenser, à l'aide de catalyseurs au palladium, des amines de formule (XI)

30
$$H_2N - (CH_2)_m - NR_4R_5$$
 (XI)

5

10

15

20

dans laquelle m, R₄ et R₅ sont définis comme précédemment, avec des dérivées aromatiques de formule (XII)

dans laquelle Z₂ et R₂ sont définis comme précédemment, par les méthodes et techniques telles que décrites par Hartwig et coll. (J. Amer. Chem. Soc., <u>118</u>, 7217, 1996) ou Buchwald et coll. (J. Amer. Chem. Soc., <u>118</u>, 7215, 1996).

Doivent également être considérées comme faisant partie de la présente invention toutes les méthodes qui permettent de transformer un dérivé de formule (I) en un autre dérivé de formule (l) dans laquelle au moins une des variables R1, R2, R3, Z1, 10 X ou Y sont différents par les techniques et méthodes bien connues de l'homme de l'art. C'est ainsi et à titre d'exemple que les dérivés de formule (I) dans laquelle R2 est différent de (iv) ou (v) et X-Y représente CH2CH2 sont accessibles par hydrogénation de pipéridines insaturées de formule (I) dans laquelle X-Y représente C=CH, en utilisant de l'hydrogène sous pression atmosphérique et du platine ou du 15 palladium sur charbon. Les dérivés de formule (I) dans laquelle R2 représente OH peuvent être également préparés par déméthylation d'un dérivé analogue de formule (1) dans laquelle R2 représente OCH3 en utilisant des réactifs et méthodes appropriés pour ce type de réaction tels que par exemple AlCl3, BBr3 ou BeCl2 (cf. Tetrahedron, 52,13623,1996). A titre d'exemple complémentaire, les dérivés de formule (I) dans laquelle Z₁ représente CH₂ peuvent être également préparés par 20 réduction d'un dérivé analogue de formule (I) dans laquelle Z1 représente CO en utilisant des réactifs et méthodes appropriés pour ce type de réaction tels que par exemple LAH ou BH3.

On comprendra que dans certaines réactions ou suites de réactions chimiques qui conduisent à la préparation de composés de formule générale (I) il soit nécessaire ou souhaitable de protéger des groupes sensibles éventuels dans les intermédiaires de synthèse afin d'éviter des réactions secondaires indésirables. Ceci peut être réalisé par l'utilisation (introduction et déprotection) des groupes protecteurs conventionnels tels que ceux décrits dans "Protective groups in Organic Synthesis", T.W. Greene, John Wiley & Sons, 1981 et "Protecting Groups", P.J. Kocienski, Thieme Verlag, 1994. Les groupes protecteurs appropriés seront donc introduits et enlevés lors de l'étape la plus appropriée pour ce faire et en utilisant les méthodes et techniques décrites dans les références citées précédemment.

5

Lorsque l'on désire isoler un composé selon l'invention à l'état de sel, par exemple de sel par addition avec un acide, on peut y parvenir en traitant la base libre de formule générale (I) par un acide approprié de préférence en quantité équivalente, ou par le sulfate de créatinine dans un solvant approprié.

5

Lorsque les procédés décrits ci-dessus pour préparer les composés de l'invention donnent des mélanges de stéréoisomères, ces isomères peuvent être séparés par des méthodes conventionnelles telles que la chromatographie préparative.

10 Lorsque les nouveaux composés de formule générale (1) possèdent un ou plusieurs centres asymétriques, ils peuvent être préparés sous forme de mélange racémique ou sous forme d'énantiomères que ce soit par synthèse enantionsélective ou par résolution. Les composés de formule (I) possèdant au moins un centre asymétrique peuvent par exemple être séparés en leurs énantiomères par les techniques 15 habituelles telles que la formation de paires diastéréomériques par formation d'un sel avec un acide optiquement actif tel que l'acide (+)-di-p-toluoyl-l-tartrique, l'acide (+)-camphorsulfonique, (-)-camphorsulfonique, l'acide l'acide phénylpropionique, l'acide (-)-phénylpropionique, suivie par cristallisation fractionnée et régénération de la base libre. Les composés de formule (1) dans 20 lesquels R₁ est un hydrogène comprenant au moins un centre asymétrique peuvent également être résolus par formation d'amides diastéréomériques qui sont séparés par chromatographie et hydrolysés pour libérer l'auxiliaire chiral.

Les exemples qui suivent illustrent l'invention sans toutefois en limiter la portée.

25

EXEMPLE 1

Le fumarate de la [4-(2,3-diméthylphényl)pipérazin-1-yl]-N-[3-(2-diméthylaminoéthylamino)-4-méthoxyphényl]amide (1)

30

1A: N-tert-butoxycarbonyl-2-méthoxy-5-nitroaniline

La 2-méthoxy-5-nitroaniline (7 g; 41.6 mmoles) est dissoute dans le dioxane (270 ml) sous atmosphère d'azote en présence de di-*tert*-butyldicarbonate (18.1 g; 83 mmoles) et chauffée à 95°C pendant 18 heures. Le solvant est évaporé et le dérivé <u>1A</u> est purifié par chromatographie-éclair avec du dichlorométhane.

Masse obtenue: 9.67 g (86%)

10 $\frac{1}{H-RMN}$ (200 MHz, dmso-d₆) δ : 8.69 (d, 1H, 2.9Hz); 8.48 (brs, 1H); 7.98 (dd, 1H, 2.9 et 9.1Hz); 7.21 (d, 1H, 9.1Hz); 3.94 (s, 3H); 1.49 (s, 9H).

Rf: 0.55 (CH2Cl2)

5

30

15 1B: N-tert-butoxycarbonyl-N-(2-diméthylaminoéthyl)-2-méthoxy-5-nitroaniline Le dérivé 1A (9.9 g; 37 mmoles) est dissous dans du DMF (150 ml) à 0°C en présence d'hydrure de sodium (50 % dans l'huile; 2.1 g; 44 mmoles) sous atmosphère d'azote. deuxième ballon le chlorhydrate du 1-chloro-2diméthylaminoéthane (6.4 g; 44 mmoles) est désalifié dans le DMF (150 ml) à 0°C à 20 l'aide d'hydrure de sodium (50% dans l'huile; 2.1 g; 44 mmoles) sous atmosphère d'azote. Les deux mélanges réactionnels sont ramenés à température ambiante, puis le dérivé chloré est cannulé sur le dérivé 1A. La suspension est agitée 24 heures à température ambiante puis neutralisée avec quelques gouttes d'cau. Le solvant est évaporé. Le résidu huileux est repris dans de l'acétate d'éthyle et lavé deux fois avec de l'eau. La solution est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée puis concentrée. Le 25 dérivé <u>1B</u> est purifié par chromatographie-éclair avec un mélange d'éluants (1-5-95 = NH₄OH-MeOH-CH₂Cl₂).

Masse obtenue : 6.47 g (59 %)

 $\underline{1}$ H-RMN (200 MHz, dmso-d₆) δ : 8.19 (dd, 1H, 2.8 et 9Hz); 8.1 (brs, 1H); 7.25 (d, 1H, $\overline{9}$.1Hz); 3.91 (s, 3H); 3.9-3.3 (m, 2H); 2.26 (brt, 2H); 2.08 (s, 6H); 1.6-1.2 (m, 9H).

35 Masse (DCI, NH₃): 340 (MH $^+$)

1C: 3-[N-tert-butoxycarbonyl-N-(2-diméthylaminoéthyl)amino]-4-méthoxyaniline

Le dérivé <u>1B</u> (2 g; 5.9 mmoles) est dissous dans l'éthanol (20 ml) sous atmosphère d'azote en présence d'une quantité catalytique de Nickel de Rancy. L'hydrazine hydratéc (1.5 ml) est ajoutée goutte à goutte. La réaction est exothermique. Le mélange réactionnel est agité quelques heures puis filtré. Le solvant est évaporé et le dérivé <u>1C</u> est purifié par chromatographie-éclair avec un mélange d'éluants (1-5-95 = NH₄OH-MeOH-CH₂Cl₂).

10 Masse obtenue: 1.34 g (73 %)

20

25

30

<u>1</u>H-RMN (200 MHz, dmso-d₆) δ : 6.71 (d, 1H, 8.4Hz); 6.5-6.3 (m, 2H); 4.65 (brs. 2H); 3.62 (s, 3H); 3.7-3.1 (m, 2H); 2.4-2.2 (m, 2H); 2.08 (s, 6H); 1.6-1.2 (m, 9H).

15 <u>1D</u>: 4-(2,3-diméthylphényl)pipérazin-1-yl)-N-{3-[N-tert-butoxycarbonyl-N-(2-diméthylaminoéthyl)amino]-4-méthoxyphényl}amide

Une solution de triphosgène (420 mg, 1.4 mmole) dans le dichlorométhane (10 ml) est canulée sur une solution de <u>1C</u> (1.33 g, 4.3 mmoles) et de TEA (600 µl, 4.3 mmol) dans le dichlorométhane (10 ml) sous atmosphère d'azote et à 0°C. Le bain froid est retiré et le mélange réactionnel est agité pendant 30 minutes à température ambiante. Une solution de 4-(2,3-diméthylphényl)pipérazine (1.23 g, 6.5 mmoles) et de TEA (600 µl, 4.3 mmoles) dans le dichlorométhane (10 ml) est ensuite ajoutée. La réaction est agitée 12 heures à température ambiante, puis successivement diluée dans du dichlorométhane, lavée avec de l'eau, séchée sur sulfate de magnésium et concentrée. Le dérivé <u>1D</u> est isolé sous forme de base libre après purification par chromatographie-éclair avec un mélange d'éluants (95-5-1 = NH4OH-MeOH-CH₂Cl₂).

Masse obtenue: 1.21 g (53%)

 $\frac{1}{\text{H-RMN}}$ (200 MHz, dmso-d₆) δ : 8.44 (s, 1H); 7.5-6.8 (m, 6H); 3.71 (s, 3H); 3.56 (brs, $\overline{\text{4H}}$); 3.8-3.2 (m, 2H); 2.77 (brs, 4H); 2.26 (brt, 2H); 2.19 (s, 3H); 2.17 (s, 3H); 2.09 (s, 6H); 1.5-1.2 (m, 9H).

35 1: Le dérivé 1D (1.2 g, 2.3 mmoles) est dissous dans du dichlorométhane (65 ml) sous atmosphère d'azote et l'acide trifluoroacétique (44 ml) est ajouté. La solution est agitée 24 heures à température ambiante, puis le solvant et l'acide sont évaporés. Le résidu huileux est repris dans du dichlorométhane et lavé à l'eau. La phase aqueuse

est extraite 3 fois avec du dichlorométhane. Les phases organiques sont combinées, séchées sur MgSO₄ et concentrées. Le dérivé <u>1</u> est isolé sous forme de base libre après purification par chromatographie-éclair avec un mélange d'éluants (92-8-1 = NH₄OH-MeOH-CH₂Cl₂).

5

Masse obtenue: 870 mg (89 %)

Ce composé est dissous dans le méthanol et traité avec de l'acide fumarique pour donner le fumarate correspondant.

10

 $\frac{1}{1}$ H-RMN (200 MHz, dmso-d₆) δ : 8.28 (s, 1H); 7.07 (t, 1H, 7.6Hz); 6.9 (brs, 2H); 6.8-6.6 (m, 3H); 6.58 (s, fumarate); 3.74 (s, 3H); 3.59 (brs, 4H); 3.17 (brt, 2H, 6Hz); 2.95-2.65 (m, 6H); 2.39 (s, 6H); 2.24 (s, 3H); 2.21 (s, 3H).

15

Analyse élémentaire: C₂₄H₃₅N₅O₂; 0.9 C₄H₄O₄; 0.4 H₂O

<u>Calculée</u>: C = 61.70; H = 7.39; N = 13.04<u>Trouvée</u>: C = 61.77; H = 7.41; N = 12.97

IR (KBr): 3356, 2945, 1650, 1612, 1522, 1234

20

Masse (DCI, NH₃): 426 (MH⁺)

<u>Rf</u>: $0.4 (1-10-90 = NH_4OH-MeOH-CH_2Cl_2)$

25

EXEMPLE 2

Le fumarate de la [4-(2,3-diméthylphényl)pipérazin-1-yl]-N-[4-méthoxy-3-(4méthylpipéridin-1-yl)phényl]amide (2)

30

2A: la 3-bromo-4-méthoxy aniline

Le 3-bromo-4-méthoxy-1-nitrobenzène (7.1 g; 31 mmoles) est dissous dans l'éthanol (103 ml) sous atmosphère d'azote en présence d'une quantité catalytique de Nickel de Raney. L'hydrazine hydratée (7.7 ml) est ajoutée goutte à goutte. La réaction est exothermique. Le mélange réactionnel est agité quelques heures puis filtré. Le solvant est évaporé et le dérivé <u>2A</u> est purifié par chromatographie-éclair avec un mélange d'éluants (40-60 = EDP-EtOAc).

Masse obtenue: 5.9 g (95 %)

10

25

30

5

 $\frac{1}{4}$ H-RMN (200 MHz, dmso-d6) δ : 6.83 (d, 1H, 8.9Hz); 6.81 (d, 1H, 2.5Hz); 6.54 (dd, 1H, 8.7 et 2.6 Hz); 4.88 (s, 2H); 3.70 (s, 31I).

Analyse élémentaire: C7H8BrNO

15 <u>Calculée</u>: C = 41.61; H = 3.99; N = 6.93

<u>Trouvée</u>: C = 41.77; H = 4.00; N = 6.95

IR (KBr): 3450-3300, 3000-2800 (faible), 1631, 1495, 1274, 800.

20 <u>2B</u>: la N,N-dibenzyl-3-bromo-4-méthoxy-aniline

Le composé <u>2A</u> (7.43g, 36.8 mmoles) est mis en solution dans 74 ml de DMF en présence de 5 équivalents de carbonate de potassium (25.4g, 184 mmoles). Le bromure de benzyle (21.9 ml, 184 mmoles) est additionné au mélange réactionnel. Celui-ci est ensuite chauffé à 80°C pendant deux heures. Le mélange est filtré, concentré puis dilué dans du dichlorométhane et lavé successivement avec de l'eau, une solution saturée en chlorure de sodium et une solution saturée en chlorure d'ammonium. La phase aqueuse est extraite deux fois avec du dichlorométhane. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée et concentrée sous pression réduite. Le dérivé <u>2B</u> est purifiée par chromatographie-éclair avec un gradient de 10 à 50% de dichlorométhane dans l'éther de pétrole, puis par recristallisation dans un mélange d'éther éthylique et d'éther de pétrole.

Masse obtenue: 9.53 g (68%)

 $\frac{1}{\text{H-RMN}}$ (200 MHz, dmso-d₆) δ : 7.40-7.20 (m, 10H); 6.90 (d, 1H, 8.8 Hz); 6.87 (d, 1H, 2.6 Hz); 6.66 (dd, 1H, 9 et 3 Hz); 4.64 (s, 4H); 3.69 (s, 311).

Analyse élémentaire: C21H20BrNO

<u>Calculée</u>: C = 65.98; H = 5.27; N = 3.66<u>Trouvée</u>: C = 65.96; H = 5.28; N = 3.68

IR (KBr): 3100-2830 (faible), 1605, 1504, 1282, 743.

5

2C: le trifluorométhanesulfonate de 1-méthyl-1,2,3,6-tétrahydropyridin-4-yle Dans un ballon bicol, sous atmosphère d'azote, la diisopropylamine (5.5 ml. 39 mmoles) est diluée dans 177 ml de THF anhydre et refroidie à -78°C. Le nbutyllithium (1.6M dans l'hexane; 25.4 ml, 41 mmoles) est ajouté goutte à goutte. 10 Après agitation du mélange pendant une houre à -78°C, la N-méthyl pipéridone (4.4 ml, 35 mmoles) est ajoutée. Le milieu réactionnel est agité pendant une heure. La Nphényltrifluorométhanesulfonimide (19 g, 53 mmoles) est ensuite additionnée. Après quinze minutes d'agitation à -78°C, le mélange est ramené à température ambiante, dilué dans du dichlorométhane et lavé successivement deux fois avec une solution 15 saturée en chlorure de sodium et une fois avec une solution saturée en carbonate de sodium. La phase aqueuse est extraite deux fois avec du dichlorométhane. Les phases organiques sont rassemblées, séchées sur sulfate de magnésium, filtrées et concentrées sous pression réduite. Le dérivé 2C est purifiée par chromatographicéclair avec 2 à 3% de méthanol et 0,5% d'ammoniaque dans le dichlorométhane.

20

Masse obtenue: 6.37g (73%)

 $1_{\underline{\text{H-RMN}}}$ (200 MHz, dmso-d₆) δ : 5.91 (m, 1H); 2.98 (m, 2H); 2.59 (t, 2H, 5.7 Hz); 2.39 (m, 2H); 2.25 (s, 3H).

25

IR (KBr): 2948-2793, 1697, 1419, 1213, 875.

<u>2D</u>: la *N,N*-dibenzyl-4-méthoxy-3-(1-méthyl-1,2,3,6-tetrahydropyridin-4-yl)aniline

Sous atmosphère inerte d'Argon, le composé <u>2B</u> (3g, 7.85 mmoles) est mis en solution dans 79 ml de THF anhydre et refroidi à -78°C. Deux équivalents de *tert*-BuLi (1.7M dans le pentane; 10.2 ml, 17.3 mmoles) sont additionnés goutte à goutte à cette température. L'échange halogène-lithium effectué, le bromure de zinc (1M dans le THF; 8.7 ml, 8.7 mmoles) est ajouté à -78°C puis le mélange est ramené à température ambiante. Le composé <u>2C</u> (1.93g, 7.85 mmoles), dilué dans 1 ml de THF anhydre et le tétrakis(triphénylphosphine)-palladium (453mg, 0.4 mmole) sont alors ajoutés. Le mélange réactionnel est ensuite chauffé à 60°C pendant trois heures puis dilué dans du dichlorométhane et lavé deux fois avec une solution saturée en

chlorure d'ammonium puis une solution saturée en chlorure de sodium. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée et concentrée sous pression réduite. Le dérivé <u>2D</u> est purifié par chromatographie-éclair avec un gradient de 2 à 5% de méthanol et 0,5% d'ammoniaque dans le dichlorométhane.

5

Masse obtenue: 2.35 g (75%)

 $\underline{1}_{\text{H-RMN}}$ (200 MHz, dmso-d₆) δ : 7.35-7.15 (m, 10H); 6.69 (d, 1H, 8.7 Hz); 6.60 (dd. 1H, 7.8 et 2.9 Hz); 6.54 (d, 1H, 3Hz); 5.6 (m, 1H); 4.52 (s, 4H); 3.69 (s, 3H); 10 3.02 (m, 2H); 2.67 (m, 4H); 2.36 (s,3H).

Analyse élémentaire: C27H30N2O; 0.22 CH2Cl2

<u>Calculée</u>: C = 78.36; II = 7.35; N = 6.71<u>Trouvée</u>: C = 78.45; H = 7.25; N = 6.47

15

IR (KBr): 3050-2780, 1605, 1504, 1234, 734.

2E: la 4-méthoxy-3-(1-méthylpipéridin-4-yl)aniline

Dans un flacon de Parr, le composé 2D (2.28g, 5.74 mmoles) est dilué dans 60 ml 20 d'acide acétique glacial et 60 ml d'éthanol en présence d'hydroxyde de Palladium en quantité catalytique. Le mélange est agité pendant cinq heures sous une pression de 50 Psi. La solution est filtrée sur célite, neutralisée avec une solution de soude 4N puis diluée dans du dichlorométhane et lavée avec une solution saturée de chlorure de sodium. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée et concentrée sous pression réduite. Le dérivé 2E est purifié par chromatographie-éclair avec un gradient de 5 à 10% de méthanol et 1% d'ammoniaque dans le dichlorométhane.

Masse obtenue: 607 mg (49%)

30

25

<u>H-RMN</u> (200 MHz, dmso-d₆) δ : 6.68 (d, 1H, 8.5 Hz); 6.59 (d, 1H, 2.7Hz); 6.50 (dd, 1H, 8.5 et 2.8 Hz); 3.74 (s, 3H); 3.38 (brs, 2H); 2.90 (m, 4H); 2.33 (s, 3H); 1.75 (m, 4H).

35 2: Le triphosgène (273mg, 0.91 mmole) est dissous sous atmosphère d'azote dans du dichlorométhane (19 ml) et refroidi à 0°C. Le composé 2E (607 mg, 2.78 mmoles) mis en solution à 0°C dans du dichlorométhane (19 ml) en présence d'un équivalent de triéthylamine (390µl, 2.78 mmoles) est ajouté goutte à goutte. La solution est agitée à 0°C pendant vingt minutes puis le bain froid est retiré. La 1-(2,3-diméthylphényl)pipérazine (786.7mg, 4.14 mmoles) diluée dans du dichlorométhane (19 ml) avec un équivalent de triéthylamine (390µl, 2.78 mmoles) est alors ajoutée. Après deux heures d'agitation le milieu réactionnel est dilué dans du dichlorométhane et lavé avec de l'eau puis avec une solution saturée en chlorure de sodium. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée et concentrée sous pression réduite. Le dérivé 2 est ensuite purifié par chromatographie-éclair avec un mélange de 5% de méthanol et 0,5% d'ammoniaque dans le dichlorométhane.

10

Masse obtenue: 876 mg (69%)

Ce composé est dissous dans le méthanol et traité avec de l'acide fumarique pour donner le fumarate correspondant.

15

 $\frac{1}{\text{H-RMN}}$ (200 MHz, dmso-d₆) δ : 8.40 (s, 1H); 7.30 (dd, 1H, 8.8 Hz); 7.23 (d, 1H); 6.85 (m, 3H); 6.49 (s, 2H, fumarate); 3.71 (s, 3H); 3.55 (brs. 4H); 2.76 (m, 2H); 2.45 (m, 8H); 2.18 (m, 9H); 1.71 (m, 3H).

20 <u>A</u>

Analyse élémentaire: C26H36N4O2; 0.4 H2O; C4H4O4

<u>Calculée</u>: C = 64.36 ; H = 7.34 ; N = 10.01

<u>Trouvée</u>: C = 64.48; H = 7.46; N = 9.92

IR (KBr): 3397, 2950-2837, 1638, 1502, 1236, 983.

25

Masse (DCI, NH₃): 437 (MH⁺)

EXEMPLE 3

Le fumarate de la [4-(2,3-diméthylphényl)pipérazin-1-yl]-N-{4-méthoxy-3-[(2S) 1-méthylpyrrolidin-2-ylméthyl]phényl}amide

$$(3)$$

<u>3A</u>: la (2S) 1-tert-butoxycarbonyl-2-(N-méthyl-N-méthoxycarboxamido) pyrrolidine

Le chlorhydrate de *N.O*-diméthylhydroxylamine (5.44 g, 55.75 mmoles) est mis en solution, sous atmosphère d'azote, dans 26 ml de dichlorométhane et refroidi à 0°C. La *N*-méthylpipéridine (7.8 ml, 64.11 mmoles) est alors ajoutée. Dans un autre ballon, sous atmosphère d'azote, la (L) BOC-proline (12g, 55.75 mmoles) est mise en solution dans 185 ml de dichlorométhane et 39 ml de THF anhydres à -20°C et la *N*-méthylpipéridine (7.45 ml, 61.32 mmoles) est ajoutée rapidement de façon à revenir à une température de -12°C. Le chloroformiate de méthyle (4.18 ml, 61.32 mmoles) est ensuite additionné rapidement au mélange ainsi que, deux minutes plus tard, la solution de *N.O*-diméthylhydroxylamine préparée précédemment. Le milieu réactionnel est ramené à température ambiante et agité pendant quatre heures. La solution est lavée successivement deux fois avec une solution à 0°C d'acide chlorhydrique 0.1N et deux fois avec une solution à 0°C d'hydroxyde de sodium 0.5N. La phase aqueuse est extraite deux fois avec du dichlorométhane. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée puis concentrée sous pression réduite. Le dérivé <u>3A</u> est utilisé sans autre purification dans la suite de la synthèse.

Masse obtenue: 10.8g (75%)

5

10

15

20

25

1H-RMN (200 MHz, dmso-d₆): Mélange de deux diastéréoisomères
Isomère majoritaire: δ: 4.56 (m, 1H); 3.67 (s, 3H); 3.31 (m, 2H); 3.10 (s, 3H); 2.17
30 (m, 1H); 1.77 (m, 3H); 1.31 (s, 9H). Isomère minoritaire: δ: 4.56 (m, 1H); 3.70 (s, 3H); 3.31 (m, 2H); 3.09 (s, 3H); 2.17 (m, 1H); 1.77 (m, 3H); 1.38 (s, 9H).

3B: la (2S) 1-tert-butoxycarbonyl-2-formylpyrrolidine

L'hydrure d'aluminium et de lithium (1.84g, 48.3 mmoles) est mis en suspension dans 150 ml d'éther éthylique anhydre sous atmosphère d'Argon à -45°C. Le composé <u>3A</u> (10.39g, 40.2 mmoles) dilué dans 50 ml d'éther éthylique anhydre est additionné au milieu réactionnel tout en maintenant la température à -35°C. L'addition terminée, le mélange est ramené à une température de +5°C puis à nouveau refroidi à -35°C. Une solution de bisulfate de potassium (2.7M dans l'eau; 15 ml) est alors ajoutée très lentement au milieu réactionnel. Le mélange est ramené à température ambiante et agité pendant une heure. Il est ensuite filtré sur célite puis concentré sous pression réduite. Le dérivé <u>3B</u> est purifié par chromatographie-éclair avec du dichlorométhane.

Masse obtenue: 6.6g (82%)

1.71 (m, 4H); 1.34 (d, 9H).

15

10

20

25

30

35

 $1_{\underline{\text{H-RMN}}}$ (200 MHz, dmso-d₆) δ : 9.39 (s, 4H); 4.01 (m, 1H); 3.32 (s, 2H); 2.03-

<u>3C</u>: la (2S) *N-tert*-butoxycarbonyl-2-[1-(5-dibenzylamino-2-méthoxyphényl)-1-(méthylsulfonylthiocarboxyoxy)méthyl]pyrrolidine

Sous atmosphère d'azote, le composé <u>2B</u> (11.5g, 30.1 mmoles) est mis en solution dans 300 ml de THF anhydre; refroidi à -78°C, puis deux équivalents de *tert*-BuLi (1.7M dans le pentane; 39 ml, 66.2 mmoles) sont additionnés goutte à goutte. L'échange halogène-lithium réalisé, le composé <u>3B</u> (9g, 45.1 mmoles) dilué dans 10 ml de THF anhydre est ajouté lentement à l'aide d'une scringue. La solution orange devient jaune pâle. Après dix minutes d'agitation à -78°C, le sulfure de carbone (2.42 ml, 40 mmoles), préalablement séché sur sulfate de calcium, est additionné. Trente minutes après, l'iodure de méthyle (2.81 ml, 45.1 mmoles) est ajouté. Le mélange est ramené à température ambiante et agité pendant deux heures. La solution rouge est ensuite diluée dans le dichlorométhane et lavée avec de l'eau puis avec une solution saturée de chlorure de sodium. La phase aqueuse est extraite deux fois avec du dichlorométhane. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, filtrée et concentrée sous pression réduite. Le dérivé <u>3C</u> est purifié par chromatographie-éclair avec un gradient de 1 à 7% d'acétate d'éthyle dans l'éther de pétrole.

Masse obtenue: 4.28g (24%)

¹<u>H-RMN</u> (200 MHz, dmso-d₆) δ : 7.34-7.20 (m, 10H); 6.80 (d, 1H, 8.9 Hz); 6.63 (m, 2H); 4.59 (s, 4H); 4.13 (m, 111); 3.64 (s, 3H); 3.30-2.95 (m, 4H); 2.45 (s, 3H); 1.56-1.30 (m, 13H).

5 <u>IR (KBr)</u>: 3100-2820, 1692, 1512, 1223, 1058, 736.

<u>3D</u>: la *N,N*-dibenzyl-4-méthoxy-3-[(2S) 1-tert-butoxycarbonylpyrrolidine-2-ylméthyl]aniline

Le composé <u>3C</u> (3.85g, 6.5 mmoles) est mis en solution dans 217 ml de toluène, sous atmosphère inerte d'azote. Le mélange est porté au reflux du toluène. L'hydrure de tri *n*-butylétain (182mg, 1.1 mmole) et l'AIBN (8,12 ml, 30.2 mmoles) sont ajoutés en trois fois à partir du premier reflux, par intervalle d'une heure. Le reflux est maintenu pendant une heure et demie après le dernier ajout puis le milieu réactionnel est ramené à température ambiante et agité pendant toute une nuit. Le mélange est concentré sous pression réduite. Le dérivé <u>3D</u> est purifié par chromatographies-éclair avec un gradient de 3 à 10% d'acétate d'éthyle dans l'éther de pétrole.

Masse obtenue: 2.23g (71%)

20

10

15

 $\frac{1}{4}$ H-RMN (200 MHz, dmso-d₆) δ : 7.34-7.19 (m, 10H); 6.72 (d, 1H, J=8.8 Hz); 6.51 (m, 2H); 4.53 (s, 4H); 3.77 (brs, 1H); 3.62 (s, 3H); 3.14 (m, 2H); 2.78 (m, 1H); 2.34 (m, 1H); 1.24 (brs, 13H).

25 Analyse élémentaire: C31H38N2O3, 0.2 CH2Cl2

<u>Calculée</u>: C = 74.41; H = 7.68; N = 5.56<u>Trouvée</u>: C = 74.24; H = 7.32; N = 5.57

IR (KBr): 3200-2750, 1690, 1505, 1453, 1393, 1362

30

Masse (DCI, NH₃): 487 (MH⁺)

3E: la N,N-dibenzyl-4-méthoxy-3-](2S) 1-méthylpyrrolidine-2-ylméthyl]aniline Sous atmosphère d'azote, le composé 3D (2.17g, 4.46 mmoles) est dilué dans 39 ml de THF anhydre. Le mélange est agité et refroidi à -78°C. Une solution d'hydrure d'aluminium et de lithium (1M dans le THF;17.8 ml, 17.8 mmoles) est additionnée au milieu réactionnel. Celui-ci est ensuite ramené à température ambiante puis chauffé à 60°C pendant 7 heures. Lorsque la réaction est complète, du sulfate de sodium hydraté est ajouté lentement au mélange. Celui-ci est filtré sur célite puis

concentré sous pression réduite. Le produit obtenu est utilisé sans autre purification dans la suite de la synthèse.

Masse obtenue: 1.70g (95%)

5

 $\frac{1}{2}$ H-RMN (200 MHz, dmso-d₆) δ : 7.35-7.16 (m, 10H); 6.69 (d, 111, 8.3 Hz); 6.50 (m, 2H); 4.56 (s, 4H); 3.62 (s, 3H); 2.73 (m, 2H); 2.16 (s, 3H); 2.10-1.90 (m, 3H); 1.45-1.15 (m, 4H).

10 Analyse élémentaire: C27H32N2O; 0.05 CH2Cl2

<u>Calculée</u>: C = 80.26; H = 7.99; N = 6.92<u>Trouvée</u>: C = 80.09; H = 7.87; N = 6.87

IR (KBr): 3100-2750, 1505, 1229, 735

15

Masse (DCI, NH₃): 487 (MH⁺)

Pouvoir rotatoire: $\alpha_D^{24} = -33.7$ (c = 1.18 g%ml, MeOH)

20 <u>3F</u>: la 4-méthoxy-3-[(2S) 1-méthylpyrrolidine-2-ylméthyl]aniline

Le composé <u>3F</u> est préparé suivant la procédure décrite pour le composé <u>2E</u> à partir des réactifs suivants: composé <u>3E</u> (1.80g, 4.5 mmoles), 40 ml d'acide acétique pur, 40 ml d'éthanol, une spatule d'hydroxyde de Palladium. Le mélange est agité sur l'appareil de Parr pendant 5 heures sous une pression de 45 Psi. Le dérivé <u>3F</u> est purifiée par chromatographie-éclair avec un gradient de 3 à 7% de méthanol et 0.5% d'ammoniaque dans le dichlorométhane.

Masse obtenue: 712mg (71%)

30 $\pm \underline{\text{H-RMN}}$ (200 MHz, dmso-d₆) δ : 6.63 (d, 11I, 8.3 Hz); 6.38 (m, 1H); 6.34 (d, 1H, 2.8 Hz); 4.51 (brs, 1H); 3.63 (s, 3H); 2.85 (m, 2H); 2.25 (s, 3H); 2.24-1.98 (m, 3H); 1.64-1.39 (m, 4H).

IR (KBr): 3440-3200, 3000-2770, 1621, 1502, 1233, 805.

35

25

Analyse élémentaire: C13H20N2O; 0.08 CH2Cl2

<u>Calculée</u>: C = 69.18; H = 9.22; N = 11.82 <u>Trouvée</u>: C = 69.30; H = 9.22; N = 11.82 3: Le composé 3 est préparé suivant la procédure décrite pour le composé 2 à partir des réactifs suivants: composé 3F (657mg, 3 mmoles), 1-(2,3-diméthylphényl)pipérazine désalifiée (850mg; 4.5 mmoles), triphosgène (292mg, 1 mmole, triéthylamine (830 μl; 6 mmoles), dichlorométhane (20 ml). Le dérivé 3 est purifiée par chromatographie-éclair avec un mélange de 5% de méthanol et 0.5% d'ammoniaque dans le dichlorométhane.

Masse obtenue: 1.22 g (90 %)

10

5

Ce composé est dissous dans le méthanol et traité avec de l'acide fumarique pour donner le fumarate correspondant.

 $\frac{1}{\text{H-RMN}}$ (200 MHz, dmso-d₆) δ : 8.41 (s, 1H); 7.30 (m, 2H); 7.10-6.84 (m, 4H); 6.53 (s, 2H, fumarate); 3.75 (s, 3H); 3.58 (brs, 4H); 3.25-2.98 (m,4H); 2.79 (brs, 7H); 2.19 (m, 7H); 1.65 (m, 4H).

Analyse élémentaire: C26H36N4O2; 0.5 H2O; 0.9 C4H4O4

<u>Calculée</u>: C = 64.63; H = 7.44; N = 10.19

20 <u>Trouvée</u>: C = 64.66; H = 7.51; N = 10.25

IR (KBr): 3420, 2950-2690, 1644, 1505, 1235, 729

Masse (DCI, NH₃): 437 (MH⁺)

25

Pouvoir rotatoire: $\alpha_D^{24} = -11$ (c = 0.279 g%ml, MeOH)

EXEMPLE 4

Le fumarate de la [4-(2,3-diméthylphényl)pipérazin-1-yl]-N-{4-méthoxy-3-[(2R) 1-méthylpyrrolidin-2-ylméthyl]phényl}amide ($\underline{4}$)

Le dérivé $\underline{4}$ est préparé de la même façon que $\underline{3}$ à partir de $\underline{2B}$ et de la (D) Boc-Proline. Les résultats obtenus sont présentés dans le tableau suivant:

10

	Rendement	Masse obtenue
O Boc	60%	2.75 g
н / "()	(2étapes)	
Bn S Boo	37%	2.1 g
Bn Boc I	87%	1.5 g
Bn N	50%	293 mg
		α _D 24 = ÷30.3
		(c = 0.34 g%ml, MeOH)
H ₂ N	90%	350 mg
4	88%	616 mg

4: Ce composé est dissous dans le méthanol et traité avec de l'acide fumarique pour donner le fumarate correspondant.

5

 $\frac{1}{\text{H-RMN}}$ (200 MHz, dmso-d₆) δ : 8.42 (s, 1H); 7.4-7.25 (m, 2H); 7.06 (brt, 1H); 7.0-6.8 (m, 3H); 6.54 (s, fumarate); 3.76 (s, 3H); 3.59 (brs, 4H); 3.4-2.5 (m, 12H); 2.23 (s, 3H); 2.17 (s, 3H); 1.9-1.5 (m, 4H).

10 Analyse élémentaire: C26H36N4O2; 1.1 H2O; 0.2 C4H4O4

<u>Calculée</u>: C = 64.30; H = 7.24; N = 9.87<u>Trouvée</u>: C = 64.40; H = 7.61; N = 9.88

IR (KBr): 3420, 2950-2690, 1644, 1505, 1235, 729

15

Masse (DCI, NH₃): 437 (MH⁺)

Pouvoir rotatoire: $\alpha D^{26} = +10.7$ (c = 0.377 g%ml, MeOH)

EXEMPLES 5 à 10

No	Formule	Nom
5		Le fumarate de la (4- phènéthylpipéridin-1-yl)-N-{4- méthoxy-3-[(2S) 1- méthylpyrrolidin-2- ylméthyl]phényl}amide
<u>6</u>		Le fumarate de la (4- phènéthylpipéridin-1-yl)-N-[4- méthoxy-3-(4-méthylpipéridin-1- yl)phényl]amide
7		Le fumarate de la (4- phènéthylpipéridin-1-yl)-N-[3-(2- diméthylaminoéthylamino)-4- méthoxyphényl]amide
8		Le fumarate de la 1-(4-cyano-4- phénylpipéridin-1-yl)-5-[2-(4- méthylpipéridin-1- yl)phénoxy]pentan-1-one
9		Le fumarate de la 1-(4- phénylpipéridin-1-yl)-5-[2-(4- méthylpipéridin-1- yl)phénoxy]pentan-1-one
<u>10</u>		Le fumarate de la 1-[4-(2,3-diméthylphényl)piperazin-1-yl]-2-[2-(4-méthylpipéridin-1-yl)phénoxy]éthan-1-one

Le dérivé $\underline{5}$ est préparé de la même façon que $\underline{3}$ par formation da la liaison urée à partir de l'intermédiaire $\underline{3F}$ et de la 4-phènéthylpipéridine.

Le dérivé $\underline{6}$ est préparé de la même façon que $\underline{2}$ par formation da la liaison urée à partir de l'intermédiaire $\underline{2}\underline{\mathbb{E}}$ et de la 4-phènéthylpipéridine.

Le dérivé <u>7</u> est préparé de la même façon que <u>1</u> par formation da la liaison urée à partir de l'intermédiaire <u>1D</u> et de la 4-phènéthylpipéridine.

5

10

15

20

25

Le dérivé <u>8</u> est préparé par alkylation du 2-(4-méthylpipéridin-1-yl)phénol (lui-même préparé par couplage au palladium du 2-bromophénol avec le trifluorométhane sulfonate du 1-méthyl-1,2,3,6-tétrahydropyridin-4-yle suivit de l'hydrogénation catalytique de la double liaison introduite) avec la 5-bromo-1-(4-cyano-4-phénylpipéridin-1-yl)pentan-1-one.

Le dérivé <u>9</u> est préparé par alkylation du 2-(4-méthylpipéridin-1-yl)phénol avec la 5-bromo-1-(4-phénylpipéridin-1-yl)pentan-1-one.

Le dérivé <u>10</u> est préparé par alkylation du 2-(4-méthylpipéridin-1-yl)phénol avec la 2-bromo-1-[4-(2,3-diméthylphényl)piperazin-1-yl]éthan-1-one.

Les dérivés de la présente invention sont des agonistes partiels ou des antagonistes des récepteurs 5HT_{1B/1D} comme le montrent les études de liaison et les études d'antagonisme de l'inhibition de l'adénylate cyclase (stimulée par la forskoline) par un agoniste tel que la sérotonine, le sumatriptan ou la 5-CT, études qui ont été réalisées au niveau des récepteurs humains clonés 5HT_{1B/1D}. Ces récepteurs humains ont été clonés selon les séquences publiées par M. Hamblin et M. Metcalf, Mol. Pharmacol., <u>40</u>,143 (1991) et Weinshenk et coll., Proc. Natl. Acad. Sci <u>89</u>,3630 (1992).

La transfection transitoire et la transfection permanente des gènes de ces récepteurs a été réalisée dans des lignées cellulaires Cos-7 et CHO-K₁ en utilisant un électroporateur.

La lignée cellulaire HeLa HA7 exprimant le récepteur 5HT_{1A} humain a été obtenue de Tulco (Duke Univ., Durham, N.C., USA) et cultivée selon la méthode de Fargin et coll., J. Biol. Chem. <u>264</u>,14848 (1989).

L'étude de la liaison des dérivés de la présente invention avec les récepteurs 5HT_{1B} et 5HT_{1D} et 5HT_{1A} humains a été réalisée selon la méthode décrite par P. Pauwels et C. Palmier (Neuropharmacology, <u>33</u>,67,1994).

Les milieux d'incubation pour ces mesures de liaison comprennent 0.4 ml de préparation de membrane cellulaire, 0.05 ml d'un ligand tritié [3H]-8OH-DPAT (concentration finale : 1 nM) pour le récepteur $5HT_{1A}$ et 0.05 ml de la molécule à tester (concentrations finales de 0.1 nM à 1 000 nM) ou 10 μ M (concentration finale) de sérotonine ($5HT_{1B}$ et $5HT_{1D}$) ou 1 μ M (concentration finale) de spiroxatrine ($5HT_{1A}$).

L'étude de l'inhibition de la formation d'AMP cyclique (stimulée par la forskoline) médiée par les récepteurs 5HT_{1B} et 5HT_{1D} humains a été réalisée dans des cellules transfectées par le récepteur selon une technique décrite préalablement (P. Pauwels et C. Palmier, Neuropharmacology, <u>33</u>,67,1994; Cell. Pharmacol. <u>2</u>,183,1995; Cell. Pharmacol. <u>2</u>,49,1995; Eur. J. of Pharmacol. (Mol. Pharm.) <u>290</u>,95,1995).

10

15

30

Les nouveaux composés faisant partie de la présente invention sont des antagonistes puissants et sélectifs des récepteurs $5HT_{1B/1D}$ et présentent l'avantage d'être particulièrement sélectifs pour les récepteurs $5HT_{1B/1D}$ humains en particulier par rapport aux récepteurs $5HT_{1A}$, $5HT_{1C}$, $5HT_{2}$, α_{1} , α_{2} et D_{2} .

Les dérivés de la présente invention sont en outre capables d'inhiber la contraction induite par la 5-hydroxytryptamine dans les anneaux de veine saphène de lapin et d'antagoniser l'inhibition induite par la 5-carboxamidotryptamine (5CT) au niveau de la libération de sérotonine dans les tranches de cerveau de cobaye. Ces deux modèles pharmacologiques sont généralement reconnus comme particulièrement pertinents dans la caractérisation fonctionnelle des récepteurs 5HT_{1D/1B} et, dans le cas des produits de la présente invention, permettent de mettre en évidence leur activité agoniste partiel ou antagoniste au niveau de ces récepteurs.

Ces propriétés des antagonistes 5HT_{1D/1B} revendiqués dans la présente invention les rendent particulièrement intéressants et utiles pour le traitement des patients souffrant de désordres au niveau du système nerveux central. De ce fait, la présente invention comprend également une méthode pour traiter de tels patients, méthode qui met en oeuvre l'administration d'une dose active d'un composé répondant à la formule générale (1).

Par ailleurs, les dérivés de la présente invention sont également capables de contrôler la croissance et la prolifération de cellules gliales de type C6 transfectées par le gène du récepteur 5HT_{1D} et par le gène du récepteur 5HT_{1B} stimulées par un médiateur hormonal tel que la sérotonine. A titre d'exemple, les exemples de la présente

invention inhibent l'incorporation de thymidine marquée (stimulée par $0.1\mu M$ de sumatriptan) avec une CI₅₀ de 10 à 1000 nM (méthode décrite par P. Pauwels et coll., *Naunyn-Schmiedeberg's Arch. Pharmacol.*, 354,136,1996). A ce titre, les dérivés de la présente invention trouvent donc également leur utilité dans le traitement de cancers et autres désordres liés à la prolifération cellulaire.

Doivent également être considérées comme faisant partie de la présente invention les compositions pharmaceutiques contenant à titre d'ingrédients actifs, un composé de formule générale (I) ou un sel physiologiquement acceptable d'un composé de formule (I) associé à un ou plusieurs agents thérapeutiques, tels que, par exemple des agents antidépresseurs comme les antidépresseurs tricycliques (par exemple amitryptyline, clomipramine, desipramine, imipramine), les inhibiteurs de monoamine oxydase (par exemple isocarboxazide, moclobemide, phenelzine ou tranyleyclopramine), les inhibiteurs de re-uptake de sérotonine (par exemple fluvoxamine, sertraline, fluoxetine, paroxetine ou citalopram), les inhibiteurs de re-uptake de sérotonine et nor-adrénaline (par exemple le milnacipran), ou les antagonistes α_2 (par exemple mianserine, mirtazapine, setiptiline, idazoxan, effaroxan, fluparoxan).

Les dérivés de la présente invention ou leurs sels physiologiquement acceptables peuvent également être administrés sous forme de compositions pharmaceutiques, en association avec un antagoniste du récepteur 5-HT_{1A} (tel que, par exemple le pindolol, le WAY 100135, le UH-301 ou le WAY 100635). Cette association fait également partie de la présente invention.

La présente invention a également pour objet les compositions pharmaceutiques contenant comme principe actif un composé de formule générale (I) ou un de ses sels acceptables pour l'usage pharmaceutique, mélangé ou associé à un excipient approprié. Ces compositions peuvent revêtir, par exemple, la forme de compositions solides, liquides, d'émulsions, lotions ou crèmes.

Comme compositions solides pour administration orale, peuvent être utilisés des comprimés, des pilules, des poudres (capsules de gélatine, cachets) ou des granulés. Dans ces compositions, le principe actif selon l'invention est mélangé à un ou plusieurs diluants inertes, tels que amidon, cellulose, saccharose, lactose ou silice, sous courant d'argon. Ces compositions peuvent également comprendre des substances autres que les diluants, par exemple un ou plusieurs lubrifiants tels que le stéarate de magnésium ou le tale, un colorant, un enrobage (dragées) ou un vernis.

Comme compositions liquides pour administration orale, on peut utiliser des solutions, des suspensions, des émulsions, des sirops et des élixirs pharmaceutiquement acceptables contenant des diluants inertes tels que l'eau, l'éthanol, le glycérol, les huiles végétales ou l'huile de paraffine. Ces compositions peuvent comprendre des substances autres que les diluants, par exemple des produits mouillants, édulcorants, épaississants, aromatisants ou stabilisants.

Les compositions stériles pour administration parentérale, peuvent être de préférence des solutions aqueuses ou non aqueuses, des suspensions ou des émulsions. Comme solvant ou véhicule, on peut employer l'eau, le propylèneglycol, un polyéthylèneglycol, des huiles végétales, en particulier l'huile d'olive, des esters organiques injectables, par exemple l'oléate d'éthyle ou autres solvants organiques convenables. Ces compositions peuvent également contenir des adjuvants, en particulier des agents mouillants, isotonisants, émulsifiants, dispersants et stabilisants. La stérilisation peut se faire de plusieurs façons, par exemple par filtration aseptisante, en incorporant à la composition des agents stérilisants, par irradiation ou par chauffage. Elles peuvent également être préparées sous forme de compositions solides stériles qui peuvent être dissoutes au moment de l'emploi dans de l'eau stérile ou tout autre milieu stérile injectable.

Les compositions pour administration rectale sont les suppositoires ou les capsules rectales qui contiennent, outre le produit actif, des excipients tels que le beurre de cacao, des glycérides semi-synthétiques ou des polyéthylèneglycols.

25

5

10

15

20

Les compositions pour administration topique peuvent être par exemple des crèmes, lotions, collyres, collutoires, gouttes nasales ou aérosols.

Les doses dépendent de l'effet recherché, de la durée du traitement et de la voie d'administration utilisée; elles sont généralement comprises entre 0,001 g et 1 g (de préférence comprises entre 0,005 g et 0,25 g) par jour de préférence par voie orale pour un adulte avec des doses unitaires allant de 0,1 mg à 500 mg de substance active, de préférence de 1 mg à 50 mg.

D'une façon générale, le médecin déterminera la posologie appropriée en fonction de l'âge, du poids et de tous les autres facteurs propres au sujet à traiter. Les exemples suivants illustrent des compositions selon l'invention [dans ces exemples, le terme

"composant actif" désigne un ou plusieurs (généralement un) des composés de formule (I) selon la présente invention]:

Comprimés

On peut les préparer par compression directe ou en passant par une granulation au mouillé. Le mode opératoire par compression directe est préféré mais il peut ne pas convenir dans tous les cas selon les doses et les propriétés physiques du composant actif.

10 A - Par compression directe

	mg pour 1 comprimé
composant actif	10,0
cellulose microcristalli	ne B.P.C. 89,5
stéarate de magnésium	<u>0,5</u>
	100,0

On passe le composant actif au travers d'un tamis à ouverture de maille de 250 µm de côté, on mélange avec les excipients et on comprime à l'aide de poinçons de 6,0 mm. On peut préparer des comprimés présentant d'autres résistances mécaniques en modifiant le poids de compression avec utilisation de poinçons appropriés.

B - Granulation au mouillé

mg pour un comprime
10,0
74,5
10,0
x 5,0
<u>0.5</u>
100,0

30

35

15

On fait passer le composant actif au travers d'un tamis à ouverture de maille de 250 µm et on mélange avec le lactose, l'amidon et l'amidon prégélatinisé. On humidifie les poudres mélangées par de l'eau purifiée, on met à l'état de granulés, on sèche, on tamise et on mélange avec le stéarate de magnésium. Les granulés lubrifiés sont mis en comprimés comme pour les formules par compression directe. On peut appliquer sur les comprimés une pellicule de revêtement au moyen de matières filmogènes appropriées, par exemple la méthylcellulose ou l'hydroxy-propyl-méthyl-cellulose, selon des techniques classiques. On peut également revêtir les comprimés de sucre.

1

Capsules

	mg pour une capsule
composant actif	10,0
*amidon 1500	89,5
stéarate de magnésium Codex	<u>0.5</u>
Poids de remplissage	100.0

^{*}une forme d'amidon directement compressible provenant de la firme Colorcon Ltd, Orpington, Kent, Royaume Uni.

On fait passer le composant actif au travers d'un tamis à ouverture de maille de 250 µm et on mélange avec les autres substances. On introduit le mélange dans des capsules de gélatine dure n°2 sur une machine à remplir appropriée. On peut préparer d'autres unités de dosage en modifiant le poids de remplissage et, lorsque c'est nécessaire, en changeant la dimension de la capsule.

15

30

5

Sirop

			mg par dose de 5 ml
	composant actif		10,0
	saccharose Codex		2750,0
20	glycérine Codex		500,0
	tampon)	
	arôme)	
	colorant)	q.s.
	préservateur)	
25	eau distillée		5,0

On dissout le composant actif, le tampon, l'arôme, le colorant et le préservateur dans une partie de l'eau et on ajoute la glycérine. On chauffe le restant de l'eau à 80°C et on y dissout le saccharose puis on refroidit. On combine les deux solutions, on règle le volume et on mélange. Le sirop obtenu est clarifié par filtration.

Suppositoires

	Composant actif	•	10,0 mg
35	*Witepsol H15	complément à	1.0 g

^{*}Marque commercialisée pour Adeps Solidus de la Pharmacopée Européenne.

On prépare une suspension du composant actif dans le Witepsol H15 et on l'introduit dans une machine appropriée avec moules à suppositoires de 1 g.

Liquide pour administration par injection intraveineuse

			g/l
	composant actif		2,0
5	cau pour injection Codex	complément à	1000,0

On peut ajouter du chlorure de sodium pour régler la tonicité de la solution et régler le pH à la stabilité maximale et/ou pour faciliter la dissolution du composant actif au moyen d'un acide ou d'un alcali dilué ou en ajoutant des sels tampons appropriés. On prépare la solution, on la clarifie et on l'introduit dans des ampoules de dimension appropriée qu'on scelle par fusion du verre. On peut également stériliser le liquide pour injection par chauffage à l'autoclave selon l'un des cycles acceptables. On peut également stériliser la solution par filtration et introduire en ampoule stérile dans des conditions aseptiques. La solution peut être introduite dans les ampoules en atmosphère gazeuse.

Cartouches pour inhalation

10

15

25

		g/cartouch
	composant actif micronisé	1,0
20	lactose Codex	39,0

Le composant actif est micronisé dans un broyeur à énergie de fluide et mis à l'état de fines particules avant mélange avec du lactose pour comprimés dans un mélangeur à haute énergie. Le mélange pulvérulent est introduit en capsules de gélatine dure n°3 sur une machine à encapsuler appropriée. Le contenu des cartouches est administré à l'aide d'un inhalateur à poudre.

Aérosol sous pression à valve doseuse

		mg/dose	pour 1 boite
30	composant actif micronisé	0,500	120 mg
	acide oléique Codex	0,050	12 mg
	trichlorofluorométhane pour usage		
	pharmaceutique	22,25	5,34 g
	dichlorodifluorométhane		
35	pour usage pharmaceutique	60,90	14,62 g

Le composant actif est micronisé dans un broyeur à énergie de fluide et mis à l'état de fines particules. On mélange l'acide oléique avec le trichlorofluorométhane à une

température de 10-15°C et on introduit dans la solution à l'aide d'un mélangeur à haut effet de cisaillement le médicament micronisé. La suspension est introduite en quantité mesurée dans des boîtes aérosol en aluminium sur lesquelles on fixe des valves doseuses appropriées délivrant une dose de 85 mg de la suspension ; le dichlorodifluorométhane est introduit dans les boites par injection au travers des valves.

5

•

.

REVENDICATIONS

1. Les dérivés de formule générale (1)

$$R_{3}-X \searrow N-Z_{1}-(CH_{2})_{n}-Z_{2}- \swarrow R_{2}$$

$$(I)$$

Dans laquelle,

5

10

15

25

R₁ représente un reste aminé choisi parmi un des substituants (i) à (v) :

$$\begin{array}{ccc}
 & & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & &$$

dans lesquels R₄ et R₅ identiques ou différents, représentent H ou un reste alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 6 atomes de carbone. Q représente O, NH ou CH₂ et m représente un nombre entier compris entre 2 et 4 R₂ représente H, Cl, OH, OMe ou CH₃, étant entendu que R₁ est lié au résidu phényl en position ortho ou méta par rapport au substituant lié via Z₂, alors que R₂ peut figurer en toute autre position sur le cycle aromatique auquel il est attaché,

20 X-Y représente N-CH₂, N-CH₂CH₂, CR₆-CH₂, C=CH, \tilde{Z}_1 représente CH₂ ou CO,

Z₂ représente O ou NH et n représente zéro ou un nombre entier compris entre 1 et 6; étant entendu que lorsque Z₁ représente CH₂ alors n est différent de zéro R₃ représente un reste aryle ou alkylaryle (benzyle, phénéthyle, phénylpropyle) dans lesquels le noyau aromatique est choisi parmi un phényle, un naphtyle, un pyridyle, un tétrahydronaphtyle pouvant éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes choisis parmi un alkyl linéaire ou ramifié comprenant de 1

5

10

15

20

25

30

35

à 5 atomes de carbone, un halogène (Cl, F, Br ou I), OH, OR7, SR7, CF3, CH₂CF₃, NO₂, CN, COR₇, COOR₇, NHR₇, NHCOR₇, NHCOOR₇, NHSO₂R₇, SO₂R₇ dans lesquels R₇ représente une chaîne alkyle linéaire ou ramifiée comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, et, dans le cas particulier où X-Y représente CR6-CH2, R3 peut également représenter OR'3, SR'3, NHR'3, COR'3, CHOHR'3, alors que dans le cas particulier où X-Y représente C=CH, R3 peut également représenter COR'3 ou CHOHR'3, dans lesquels R'3 représente un reste aryle ou alkylaryle (benzyle, phénéthyle, phénylpropyle) dans lesquels le noyau aromatique est choisi parmi un phényle, un naphtyle, un pyridyle, un tétrahydronaphtyle pouvant éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes choisis parmi un alkyl linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, un halogène (Cl, F, Br ou I), OH, OR7, SR7, CF3, CH2CF3, NO₂, CN, COR₇, COOR₇, NHR₇, NHCOR₇, NHCOOR₇, NHSO₂R₇, SO₂R₇ dans lesquels R7 représente un hydrogène ou une chaîne alkyle linéaire ou ramifiée comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, R6 représente H ou un résidu choisi parmi un halogène (Cl, F, Br), OH, CN, NO₂, R'₆, OR'₆, NHR'₆, COR'₆, CHOHR'6, COOR'6, NHCOR'6, NHCOOR'6, NHSO2R'6, OCONHR'6 dans lesquels R'6 représente une chaîne alkyle linéaire ou ramifiée comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, un reste aryle ou alkylaryle dans lesquels le noyau aromatique est choisi parmi un phényle, un naphtyle ou pyridyle pouvant éventuellement être substitués par un ou plusieurs groupes choisis parmi un alkyle linéaire ou ramifié comprenant de 1 à 5 atomes de carbone, un halogène (CI, F, Br ou I), OH, OR8, SR8, CF3, CH2CF3, NO2, CN, COR8, COOR8, NHR8, NHCOR8, NHCOOR8, NHSO2R8, SO2R8 dans lesquels R8 représente une chaine alkyle linéaire ou ramifiée comprenant de 1 à 5 atomes de carbone. étant entendu que lorsque R3 représente OR'3, SR'3 ou NHR'3, alors R6 représente obligatoirement un substituant carboné et différent de CN.

leurs sels hydrates, solvates et bioprécurseurs physiologiquement acceptables pour l'usage thérapeutique.

Les composés de formule générale (I) pouvant se présenter sous la forme d'isomères géométriques et optiques ainsi que leur mélange, notamment sous forme racémique.

 Composés selon la revendication 1 caractérisés en ce qu'ils correspondent à la formule (Ia)

dans laquelle R₁, R₂, R₃, X et Y sont définis comme dans la formule générale 5 (1).

 Composés selon la revendication 1 caractérisés en ce qu'ils correspondent à la formule (Ib)

(lb)

10

dans laquelle R₁, R₃, X, Y, Z₁, Z₂ et n sont définis comme dans la formule (1).

 Composés selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisés en ce que X-Y représente N-CH₂ ou CH-CH₂.

15

5. Composés selon l'une des revendications 1 à 4, caractérisés en ce que R₃ représente un phényl, un naphtyl, un phénéthyl ou un phényl propyl dans lesquels le noyau aromatique est éventuellement substitué par un ou plusieurs résidus choisis parmi CH₃, OCH₃, F, Cl, CF₃ ou CN.

20

- 6. Composés selon l'une des revendications 1 à 5, caractérisés en ce que R₂ représente H, OCH₃ ouOH.
- 7. Composés selon l'une des revendications de 1 à 6 à l'état de sels acceptables pour l'usage thérapeutique caractérisés en ce que ces sels sont des chlorhydrates, bromhydrates, sulfates, méthanesulfonates, fumarates, maléates, succinates, phosphates, acétates, benzoates, naphtoates, p-toluènesulfonates, sulfamates, ascorbates, tartrates, citrates, salicylates, lactates, glutarates ou glutaconates.
- 30 8. Procédé de préparation des composés de formule (I) selon la revendication 1 caractérisé en ce qu'il implique la condensation d'une amine cyclique de formule générale (II)

dans laquelle R₃, X et Y sont définis dans la formule générale (I), avec un électrophile de formule générale (III)

(III)

5

10

15

dans laquelle R_1 , R_2 , Z_1 , Z_2 et n sont définis comme dans la formule (I) et L représente un groupe partant tel qu'un brome, un chlore, un iode, un mésylate, un triflate ou un tosylate lorsque Z_1 représente CH_2 ou CI, OH ou toute forme activé d'un acide carboxylique propice à la formation d'une amide par condensation avec une amine lorsque Z_1 représente CO, par les méthodes et techniques bien connues de l'homme de l'art.

 Procédé de préparation d'un composé de formule (I) dans laquelle Z₁ représente
 CO et n représente zéro caractérisé en ce que l'on condense une amine cyclique de formule (II) définie comme précédemment et une amine aromatique de formule (IV)

$$H^{Z_2}$$
 R
 (IV)

dans laquelle R₁, R₂ et Z₂ sont définis comme dans la formule générale (I) avec un électrophile de formule générale (V)

$$x_1$$
 x_2 (V)

dans laquelle X₁ et X₂ représentent un groupe partant tel que par exemple Cl ou OCCl₃ en présence éventuelle d'une base inorganique ou organique telle qu'une amine tertiaire, dans un solvant aprotique polaire.

- 10. Compositions pharmaceutiques contenant à titre d'ingrédients actifs, un composé selon l'une des revendications 1 à 7, en combinaison avec un véhicule pharmaceutique acceptable comme médicaments.
- 5 11. Compositions pharmaceutiques contenant, à titre d'ingrédients actifs, un composé selon l'une des revendications 1 à 7, en combinaison avec un véhicule pharmaceutique acceptable, pour le traitement tant curatif que préventif de la dépression et des désordres ou troubles compulsifs obsessionnels.
- 10 12. Compositions pharmaceutiques contenant, à titre d'ingrédients actifs, un composé selon l'une des revendications 1 à 7 en combinaison avec un véhicule pharmaceutique acceptable, pour le traitement tant curatif que préventif de l'anxiété et des attaques de panique, de la schizophrénie, de l'agressivité, de la boulimie, de l'alcoolisme, de la douleur et des maladies neurodégénératives comme les maladies de Parkinson ou d'Alzheimer.
- 13. Compositions pharmaceutiques contenant, à titre d'ingrédients actifs, un composé selon l'une des revendications 1 à 7 en combinaison avec un véhicule pharmaceutique acceptable, pour le traitement tant curatif que préventif des cancers.
- 14. Compositions pharmaceutiques selon l'une des revendications 10 à 13 caractérisées en ce qu'elles contiennent, en outre, au moins un second principe actif associé, doté de propriétés antidépressives, en particulier, le MILNACIPRAN et/ou un antagoniste 5HT_{1A}.

REPUBLIQUE FRANÇAISE

INSTITUT NATIONAL

<u>,</u>

de la

PROPRIETE INDUSTRIELLE

RAPPORT DE RECHERCHE PRELIMINAIRE

établi sur la base des dernières revendications déposées avant le commencement de la recherche N° d'enregistrement national

FA 537569 FR 9700337

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		Revendications concernees		
atégorie	Citation du document avec indication, en des parties pertinentes	as de besoin,	de la demande examinée	
A D	WO 96 02525 A (PF MEDICAN (FR); JORAND CATHERINE (I février 1996 * abrégé * & FR 9 408 981 A	MENT ;HALAZY SERGE FR); PAUWELS P) 1	1-14	
'	4 FR 9 400 901 A			
A,D	GB 2 276 162 A (GLAXO GRO septembre 1994 * abrégé *	OUP LTD) 21	1-14	
A,D	GB 2 276 165 A (GLAXO GRO septembre 1994 * abrégé *	OUP LTD) 21	1-14	
	5	•		
]				
ļ				20141170777
				DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.CL.6)
ĺ				C07D
1				
	•			
•				
ŀ				
	Date	d'achèvement de la recherche		Examinateur
		1 octobre 1997		Jong, B
X : partic Y : partic autre A : pertin	TEGORIE DES DOCUMENTS CITES ulièrement pertinent à lui seul ulièrement pertinent en combinaison avec un document de la même catégorie ent à l'encontre d'au moins une revendication ière-plan technologique général	T : théorie ou princip E : document de bre à la date de dépôt de dépôt ou qu'à i D : cité dans la dema L : cité pour d'autres	vet bé néficiant d'u let qui n'a été pub une date postéries unde raisons	ine date antérieure dié qu'à cette date

2

EPO FORM 1503 03.82 (POAC13)

THIS PAGE BLANK (USPTO)